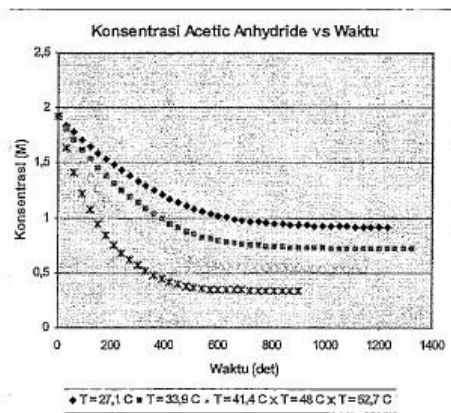


dengan konsentrasi asam asetat teoritis (lihat gambar 4 dan gambar 7).



Gambar 8. Konsentrasi Acetic Anhydride vs Waktu

KESIMPULAN

1. Reaksi hidrolisis acetic anhydride merupakan reaksi irreversible orde satu semu dimana reaksinya berlangsung sangat cepat.

2. Kecepatan reaksi hidrolisis acetic anhydride dipengaruhi oleh suhu dan laju alir volumetrik reaktan
3. Waktu yang dibutuhkan untuk mencapai kondisi steady state reaksi hidrolisis acetic anhydride lebih lama pada laju alir mol reaktan yang kecil dan suhu reaksi yang rendah.
4. Pada tahap sistem reaktor semibatch konsentrasi komponen dan volume reaktor merupakan fungsi waktu.
5. Pada tahap sistem reaktor kontinu konsentrasi komponen dan volume reaktor independent terhadap waktu.
6. Suhu dan laju alir volumetrik reaktan berpengaruh pada pembentukan jumlah / konsentrasi produk reaksi.

DAFTAR PUSTAKA

- Asprey, S.P., Wojciechowski. 1996. "Application of Temperature Scanning in Kinetic Investigation : Hydrolysis of Acetic Anhydride", Chemical Engineering Science, Vol 51 No 20, pp 4681 - 4692.
- Hirota Wilson, Rodrigues Rodolfo. 2010. "Hydrolysis of Acetic Anhydride : Non Adiabatic Calorimetric Determination of Kinetics and Heat Exchange", Chemical Engineering Science, 3849-3858.
- Levenspiel, O. 1999. "Chemical Reaction Engineering", ed 3, pp 38 - 110, New York: John Wiley & Sons.
- Fogler, H.S. 1992. "Elements of Chemical Reaction Engineering", ed 2 pp 8-15, 30-33, 109-113, 200, New Delhi: Prentice-Hall of India.